EJERCICIOS TERMOQUÍMICA II

1.- **Cuando se realiza la combustión de glucosa (C6H12O6) en una bomba calorimétrica de volumen constante, se observa que se desprenden 2 559 kJ por cada mol de azúcar que se quema con producción de dióxido de carbono gaseoso y vapor de agua. Determina la variación de la entalpía del proceso de combustión de la glucosa a 25 °C.**

**8**

2.- **En una bomba calorimétrica, a volumen constante y a 25 °C, se queman 5 g de octano, un combustible de fórmula C8H18, similar a la gasolina, y se desprenden 240 kJ. Calcula la** \_***U* y la** \_***H* de combustión del octano a 25 °C.**